明細書

粘着剤組成物

技術分野

5

10

15

20

本発明は粘着剤組成物に関する。さらに詳しくは、1分子中にアルケニル基を有するポリオキシアルキレン重合体と1分子中にヒドロシリル基を有する化合物、及びヒドロシリル化触媒を含有する粘着剤組成物に関する。

背景技術

アルケニル基を有するポリオキシプロピレン系重合体とヒドロシリル基を有する化合物を自金触媒存在下で反応させる硬化性組成物は、速硬化性と深部硬化性、この構造のもつ各種被着体への親和性、親水性、化学的安定性等の特性から、再剥離をはじめ各種用途への展開が検討されている。この硬化性組成物を得る方法として、アルケニル基を有するポリオキシプロピレン重合体と1分子中に珪素結合水素を有するオルガノハイドロジェンポリシロキサンを自金触媒存在下に反応させる硬化性組成物が提案されている(例えば、特開昭60-55056号公報)。また、この硬化性組成物の相溶性および機械的物性を改善する方法として、ヒドロシリル基を有する化合物として側鎖にフェニル基を有するオルガノハイドロジェンポリシロキサンを使用する方法が提案されている(例えば、特開平7-300555号公報)。また、アルケニル基を有するポリオキシプロピレン系重合体とヒドロシリル基を有する化合物とヒドロシリル化触媒に粘着付与樹脂を加えた粘着剤組成物が提案されている(例えば、特開平4-145188号公報)。しかしながら、これらの組成物を硬化させて得られるものは粘着剤として必ずしも良好な物性を有するものではなかった。

一方、ポリオキシアルキレン系重合体を用いた他の粘着剤として、ウレタン架橋 を用いた粘着剤が知られ(例えば、特開平7-310066号公報)、皮膚への粘着 性、透湿性、吸水性等の優れた特性を有することが報告されているが、ウレタン 架橋を用いるため、硬化速度の調整が困難であったり、毒性が危惧される未反 応イソシアネートを残存する等の問題があった

発明の開示

5

10

15

本発明は、粘着物性が良好な硬化物の得られる粘着剤組成物の提供を目的とするものである。さらに、そのような良好な粘着物性により、粘着付与樹脂の使用量を低減することは、本発明の副次的な目的である。

本発明者は種々の検討を行った結果、(A)1分子中に少なくとも1個のアルケニル基を有するポリオキシアルキレン重合体、(B)1分子中に平均1から3個のヒドロシリル基を有する化合物、(C)ヒドロシリル化触媒を必須成分とすることで良好な粘着物性を発現することを見出し本発明の完成に至った。

本発明の粘着剤組成物は、アルケニル基を有するポリオキシプロピレン重合体とヒドロシリル基を有する化合物を必須成分とする粘着剤組成物において、1分子中に平均1から3個のヒドロシリル基を有する化合物を使用することで、格段に優れた粘着物性を発現する。

発明を実施するための最良の形態

本発明の(A)成分である、1分子中に少なくとも1個のアルケニル基を有するポリオキシアルキレン系重合体としては特に制限はなく、各種のものを用いることができる。具体的には、重合体の主鎖が、一般式(1)で示される繰り返し単位を有するものがあげられる。一般式(1):

$$-R^{1}-O-$$
 (1)

(式中、R¹は2価のアルキレン基)

-般式(1)における R^1 は、炭素数1から14の、さらには2から4の、直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基が好ましい。-般式(1)で示される繰り返し単位の具体例としては、 $-CH_2O$ -、 $-CH_2CH_2O$ -、 $-CH_2CH(CH_3)$ O - 、 $-CH_2CH_2CH_2CH(CH_3)$ O - 、 $-CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$ O - 等が挙げられる。ポリオキシアルキレン系重合体の主鎖骨格は、1種類だけの繰り返し単位からなってもよいし、2種類以上の繰り返し単位からなってもよい。特に、入手性、作業性の点から、 $-CH_2CH(CH_3)$ O - を主な繰り返し単位とする重合体が好ましい。また、重合体の主鎖にはオキシアルキレン基以外の繰り返し単位が含まれて

10

20

いてもよい。この場合、重合体中のオキシアルキレン単位の総和は、80重量%以上、特には90重量%以上が好ましい。

(A)成分の重合体の構造は、直鎖状の重合体でも分岐を有する重合体でもよく、また、その混合物でもよいが、良好な粘着性を得るため、直鎖状の重合体を50重量%以上含有することが好ましい。

(A)成分の重合体の分子量は、数平均分子量で1,000 ~70,000が好ましく、6,000 ~50,000がさらに好ましく、10,000~30,000が特に

好ましい。数平均分子量が1,000未満のものでは、得られる硬化物が脆くなりすぎる傾向があり良好な粘着物性が得られない。逆に数平均分子量が70,000を超えると高粘度になりすぎて作業性が著しく低下するため好ましくない。数平均分子量は、各種の方法で測定可能であるが、通常、ポリオキシアルキレン系重合体の末端基分析からの換算や、ゲル浸透クロマトグラフィー(GPC)法での測定が一般的である。

(A)成分中のアルケニル基としては特に制限はないが、下記の一般式(2)で 15 示されるアルケニル基が好適に用いられる。一般式(2):

$$H_2C = C(R^2) - (2)$$

(式中、R²は水素又はメチル基である)

アルケニル基のポリオキシアルキレン系重合体への結合様式としては特に制限はないが、たとえば、アルケニル基の直接結合、エーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ウレタン結合、ウレア結合等が挙げられる。

(A)成分の重合体の具体例としては一般式(3):

$$\{H_2C = C(R^3) - R^4 - O\}aR^5$$
 (3)

(式中、 R^3 は水素又はメチル基、 R^4 は炭素数1 ~20の2価の炭化水素基であって、1個以上のエーテル基が含まれていてもよい、 R^5 はポリオキシアルキレン系 重合体残基であり、aは正の整数である。)で示される重合体が挙げられる。 R^4 は 具体的には、 $-CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2CH_2-$ 、 $-CH_2 -CH_2 -CH_$

 $OCH_2CH_2CH_2$ ーなどを挙げることができる。合成上の容易さからは $-CH_2$ ーが好ましい。

(A)成分の重合体の他の具体例としては一般式(4):

$$\{H_2C = C(R^3) - R^4 - OC(=O)\} a R^5$$
 (4)

5 (式中、 R^3 , R^4 , R^5 及びa は上記と同じ)で示されるエステル結合を有する重合体が挙げられる。

また、次の一般式(5):

10

15

20

25

$$\{H_2C = C(R^3)\}a R^5$$
 (5)

(式中、 R^3 、 R^5 及びa は上記と同じ)で示される重合体も挙げられる。さらに、次の一般式(6):

$$\{H_2C = C(R^3) - R^4 - OC(=O)O\} aR^5$$
 (6)

(式中、 R^3 、 R^4 、 R^5 及びaは上記と同じ)で示されるカーボネート結合を有する重合体も挙げられる。

ポリオキシアルキレン系重合体(A)の重合方法は、特開昭50-13496号等に開示されるオキシアルキレンの通常の重合法(苛性アルカリを用いるアニオン重合法)、特開昭50-149797号等に開示されるこの重合体を原料とした鎖延長反応方法による重合法、特開平7-179597号等に開示されるセシウム金属触媒を用いる重合法、特開昭61-197631号、特開昭61-215622号、特開昭61-215623号、特開昭61-218632号に開示されるポルフィリン/アルミ錯体触媒を用いる重合法、特公昭46-27250号及び特公昭59-15336号等に開示される複合金属シアン化物錯体触媒を用いる重合法、特開平10-273512号等に開示されるポリフォスファゼン塩からなる触媒を用いる重合法等により得ることができる。

実用上、触媒の入手性、重合の安定性の点から、複合金属シアン化物錯体 触媒を用いる方法が好ましい。複合金属シアン化物錯体触媒の製法は、公知 の方法が利用可能である。

例えば、米国特許第3,278,457号、同3,278,459号、同5,891,818号、 同5,767,323号、同5,536,883号、同5,482,908号、同5,158,922号、 同4,472,560号、同6,063,897号、同5,891,818号、同5,627,122号、同5,482,908号、同5,470,813号、同5,158,922号等に記載の方法が 好ましい。

1分子中に少なくとも1個のアルケニル基を有するポリオキシアルキレン系重合体(A)の合成方法は、ポリオキシアルキレン系重合体を製造するための通常の重合法(苛性アルカリを用いるアニオン重合法)や、この重合体を原料とした鎖延長反応方法のほか、特開昭61-197631号、特開昭61-215622号、特開昭61-215623号、特開昭61-218632号、特公昭46-27250号及び特公昭59-15336号などに記載された方法により得ることができる。

5

10

15

20

25

ポリオキシアルキレン系重合体にアルケニル基を導入する方法については、種々の方法を用いることができる。たとえば、アリルグリシジルエーテルのようなアルケニル基を有するモノマーとオキシアルキレンモノマーとの共重合によって導入することができる。また、主鎖あるいは側鎖に水酸基、アルコキシド基等の官能基を有するオキシアルキレン重合体に、これらの官能基に対して反応性を有する官能基及びアルケニル基を有する有機化合物を反応させることによって、アルケニル基を主鎖あるいは側鎖に導入することができる。特にアルケニル基が重合体の主鎖末端に存在する場合には、硬化物における有効網目鎖長が大きくなり、機械的特性に優れた硬化物を得ることができる点から好ましい。

上記の官能基に対して反応性を有する官能基及びアルケニル基を有する有機化合物の例としては、アクリル酸、メタクリル酸、酢酸ビニル、アクリル酸クロライド若しくはアクリル酸ブロマイド等の炭素数3~20の不飽和脂肪酸の酸ハライド、酸無水物、アリルクロロホルメート、アリルクロライド、アリルブロマイド、ビニル(クロロメチル)ベンゼン、アリル(クロロメチル)ベンゼン、アリル(クロロメチル)ベンゼン、アリル(クロロメチル)エーテル、アリル(クロロメトキシ)ベンゼン、1 ーブテニル(クロロメチル)エーテル、1 ーヘキセニル(クロロメトキシ)ベンゼン、アリルオキシ(クロロメチル)ベンゼン等が挙げられる。

アルケニル基は、重合体(A)1分子中に少なくとも1個、好ましくは1~5個、より好ましくは、1~3個、さらに好ましくは1~2個存在するのがよい。重合体(A)1分

10

15

20

子中に含まれるアルケニル基の数が1個未満になると、硬化性が不充分になり、 また、1分子中に含まれるアルケニル基が多くなると網目構造があまりに密となる ため、粘着特性が低下し、5個以上になると良好な粘着特性を示さなくなる。

本発明における(B)成分である1分子中に平均1から3個のヒドロシリル基を含有する化合物は、ヒドロシリル基を有するものであれば特に制限無く用いることができるが、数平均分子量400~3,000のものが好ましく、500~1,000のものがさらに好ましい。数平均分子量400未満のものでは加熱硬化時に揮発して十分な硬化物が得られなく、3,000を超えるものでは、十分な硬化速度が得られなくなる。このような化合物の例としては、原材料の入手性や(A)成分への相溶性の面から、有機基で変性されたオルガノハイドロジェンポリシロキサンが例示される。また、これら(B)成分は、(A)成分との相溶性が良好なものが好ましい。特に系全体の粘度が低い場合には、相溶性の低いものを使用すると、相分離が起こり硬化不良を引き起こすことがある。このようなオルガノハイドロジェンポリシロキサンの構造を具体的に示すと、例えば、

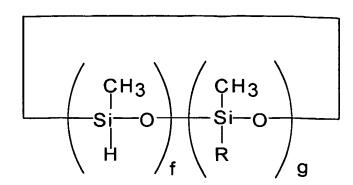
$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 \\
H_3C-Si-O & Si-O \\
CH_3 & H \\
CH_3 & CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 \\
Si-O & Si-CH_3 \\
CH_3 & CH_3
\end{array}$$

(式中、2≦b+c≦50、1≦b≦3、0≦cである。Rは、主鎖の炭素数が2~20 の炭化水素基で1個以上のフェニル基を含有してもよい)、

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ H-Si-O & Si-O \\ CH_3 & H \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ Si-O \\ R \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ Si-H \\ CH_3 \end{array}$$

(式中、0≤d+e≤50、0≤d≤1、0≤eである。Rは、主鎖の炭素数が2~20 の炭化水素基で1個以上のフェニル基を含有してもよい)、又は、



(式中、 $3 \le f + g \le 20$ 、 $1 \le f \le 3$ 、 $0 \le g < 18$ である。Rは、主鎖の炭素数が2~20の炭化水素基で1個以上のフェニル基を含有してもよい)等で示される鎖状又は環状のもの等が挙げられる。

5 (A)成分及び(C)成分との相溶性、又は、分散安定性および硬化速度が比較的良好な(B)成分を具体的に示すと、以下のものが挙げられる。

$$\begin{array}{c|c} \mathsf{CH_3} & \mathsf{CH_3} & \mathsf{CH_3} \\ \mathsf{H_3C-Si-O} & \mathsf{Si-O} & \mathsf{Si-O} \\ \mathsf{CH_3} & \mathsf{H} & \mathsf{k} & \mathsf{R}^6 \end{array} \begin{array}{c} \mathsf{CH_3} \\ \mathsf{Si-CH_3} \\ \mathsf{CH_3} \end{array}$$

式中、 $1 \le k \le 3$ 、 $0 \le l \le 8$ であり、 R^6 は炭素数8以上の炭化水素基である。

(B) 成分のより具体的な例としては、メチルハイドロジェンポリシロキサンを、(A) 成分との相溶性確保と、SiH量の調整のために、α ーオレフィン、スチレン、α ーメチルスチレン、アリルアルキルエーテル、アリルアルキルエステル、アリルフェニルエーテル、アリルフェニルエステル等により変性した化合物が例示され、一例として、以下の構造があげられる。

10

15

20

$$\begin{array}{c|c} \mathsf{CH_3} & \mathsf{CH_3} & \mathsf{CH_3} \\ \mathsf{H_3C\text{-}Si\text{--}O} & \mathsf{Si\text{--}O} & \mathsf{Si\text{--}O} \\ \mathsf{CH_3} & \mathsf{H} & \mathsf{p} & \mathsf{CH_2} \\ \mathsf{CH_2} & \mathsf{q} & \mathsf{CH_3} \\ & \mathsf{CHCH_3} & \mathsf{CHCH_3} \end{array}$$

但し、 $1 \le p \le 3$ 、 $1 \le q \le 8$ である。

本発明における組成物が、良好な粘着特性を発現できる詳細なメカニズムは 不明であるが、本発明により得られる硬化物が適当な架橋密度を有することが 粘着特性の発現に有効であると推定される。そのため、本発明では(B)成分で あるヒドロシリル基含有化合物の1分子中の平均ヒドロシリル基含有量は1から3 個であることが、アルケニル基含有ポリオキシプロピレンを鎖延長させることで、硬 化物の架橋 点間分子量を増大させる効果があることから重要である。1分子中 の平均ヒドロシリル基含有量は1.8から2.8個であることが好ましく、2から2.5個 であることがさらに好ましい。さらに、驚くべきことに、架橋 剤である(B)成分のヒド ロシリル基 量が従来技術に比べて実質的に大幅に減量されたにもかかわらず、 硬化速度がそれほど低下せず、実用上充分に速いライン速度にて硬化させるこ とができる。また、[(B)成分中のヒドロシリル基量]/[(A)成分中のアルケニル基 量]が0.3以上1.0未満であることが重要であり、さらには0.4以上0.8以下の 範囲であることが好ましい。[(B)成分中のヒドロシリル基量]/[(A)成分中のア ルケニル基量]が1.0を超えるように含有されると、架橋密度が高くなり、粘着付 与樹脂を無添加または少量添加において粘着特性を得ることはできなくなる。前 記[(B)成分中のヒドロシリル基量]/[(A)成分中のアルケニル基量]が0.3未満 になると、架橋が緩くなりすぎて、再剥離時の糊残りの発生や高温で特性保持 が低下する危惧があるため好ましくない。

10

25

本発明の(C)成分であるヒドロシリル化触媒としては特に限定されず、任意のものを使用できる。具体的に例示すれば、塩化白金酸、白金の単体、アルミナ、シリカ、カーボンブラック等の担体に固体白金を担持させたもの;白金ービニルシロキサン錯体 ${ { (MeViSiO)_4 \}_z } }$;白金ーホスフィン錯体 ${ { (MeViSiO)_4 \}_z } }$;白金ーホスフィン錯体 ${ (MeViSiO)_4 \}_z }$;白金ーホスファイト錯体 ${ (Maid)_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(PPh_3)_4 })_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(PBu_3)_4 })_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(OPh)_3 })_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(OPh)_3 })_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(OPh)_3 })_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(OPh)_4 })_4 }$ 、 ${ (Xextit{P(OPh)_5 })_4 }$ 、 ${$

また、白金化合物以外の触媒の例としては、RhCl(PPh₃)₃、RhCl₃、Rh/Al₂O₃、RuCl₃、IrCl₃、FeCl₃、AlCl₃、PdCl₂·2H₂O、NiCl₂、TiCl₄等が挙げられる。

15 これらの触媒は単独で使用してもよく、2種以上併用しても構わない。触媒活性の点から、塩化白金酸、白金ーオレフィン錯体、白金ービニルシロキサン錯体、Pt(acac)。等が好ましい。触媒使用量としては特に制限はないが、(A)成分中のアルケニル基1molに対して $10^{-8}\sim10^{-1}mol$ の範囲で用いるのがよい。好ましくは $10^{-6}\sim10^{-2}mol$ の範囲で用いるのがよい。 $10^{-8}mol$ 未満では、硬化速度が遅く、また硬化性が不安定になる可能性が高い。逆に $10^{-1}mol$ を越える場合は、ポットライフの確保が困難であるため好ましくない。

また、本発明の粘着剤組成物には保存安定性を改良する目的で、保存安定性改良剤を使用することができる。この保存安定性改良剤としては、本発明の(B)成分の保存安定剤として知られている通常の安定剤であって所期の目的を達成するものであればよく、特に限定されるものではない。具体的には、脂肪族不飽和結合を含有する化合物、有機リン化合物、有機硫黄化合物、窒素含有化合物、スズ系化合物、有機過酸化物等を好適に用いることができる。具体的には、2ーベンゾチアゾリルサルファイド、ベンゾチアゾール、チアゾール、ジメチル

10

15

20

25

アセチレンダイカルボキシレート、ジエチルアセチレンダイカルボキシレート、2,6 ージーtーブチルー4ーメチルフェノール、ブチルヒドロキシア二ソール、ビタミンE、 2ー(4ーモルフォジニルジチオ)ベングチアゾール、3ーメチルー1ーブテンー3ー オール、アセチレン性不飽和基含有オルガノシロキサン、アセチレンアルコール、 3ーメチルー1ーブチルー3ーオール、ジアリルフマレート、ジアリルマレエート、ジ エチルフマレート、ジエチルマレエート、ジメチルマレエート、2ーペンテンニトリル、 2.3ージクロロプロペン等が挙げられるが、これらに限定されない。

また、本発明の粘着剤組成物には、必要に応じて、各種支持体(金属芯、プラスチックフィルム、金属ホイル、紙等)に対する接着性を向上させるための接着付与剤を添加することができる。接着付与剤の例としては、各種シランカップリング剤やエポキシ樹脂等が挙げられる。特にエポキシ基、メタクリロイル基、ビニル基等の官能基を有するシランカップリング剤は、硬化性に及ぼす影響も小さく、接着性の発現にも効果が大きいため使いやすい。但し、使用できるシランカップリング剤としては、これらに限定されるものではない。また、シランカップリング剤やエポキシ樹脂と併用して、シリル基やエポキシ基を反応させるための触媒を添加することができる。これらの使用にあたっては、ヒドロシリル化反応に対する影響を考慮しなければならない。

【 また、本発明の粘着剤組成物には、各種充填剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、顔料、界面活性剤、溶剤、シリコン化合物を適宜添加してもよい。上記充填剤の具体例としては、シリカ微粉末、炭酸カルシウム、クレー、タルク、酸化チタン、亜鉛華、ケイソウ土、硫酸バリウム等が挙げられる。

さらに、本発明では、タック等の特性を上げるため、必要に応じて粘着付与樹脂を添加することが可能である。上記粘着付与樹脂としては、例えば、テルペン樹脂、テルペンフェノール樹脂、石油樹脂、ロジンエステル等が例示され、用途に合わせて自由に選択することができる。

また、特性改善の面から、フェノール樹脂、アクリル樹脂、スチレン樹脂、キシレン樹脂等の樹脂類を添加することが可能である。また、アクリル粘着剤、スチレン

10

15

20

25

ブロック系粘着剤、オレフィン系粘着剤等の粘着剤成分を同様の目的から添加することが可能である。

本発明においては、ヒドロシリル化触媒を用いたアルケニル基に対するSi-H 基の付加反応によって硬化性組成物が硬化するので、硬化速度が非常に速く、 ライン生産を行う上で好都合である。また、特開平07-310066号等で開示さ れているようなウレタン架橋を用いた場合のように、未反応イソシアネートが残存 する等の問題がない。

次に、本発明の粘着剤組成物による粘着製品の製造方法を製造プロセスの 例を挙げて説明する。ただし、上記の製造方法においては、支持体に粘着剤組 成物を塗布し熱硬化さるものであればよく、以下の例に限定されるものではない。

支持体上にコーターで本発明の粘着剤組成物を塗布し、これを加熱硬化させて粘着製品を得る。支持体としては、合成樹脂製又は変性天然物製のフィルム、紙、あらゆる種類の布、金属箔等を用いることができる。支持体の具体例としては、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリイミド、ポリカーボネート、ポリ塩化ビニル、ポリエステル、ポリウレタン、セロハン、含浸紙、コート紙、上質紙、クラフト紙、布、アセテート布、不織布、ガラス布、金属箔が挙げられるが、これらに限定されるわけではない。これらはそれぞれ単独で用いてもよいし、少なくとも2種以上を積層して用いてもよい。

塗布は、支持体に直接塗布する方法、または離型紙に塗布し硬化後、基剤に転写する方法のいずれもが使用可能である。また、塗工時の粘着剤組成物の粘度を調整する目的で、重合体(A)に少量の化合物(B)を加えてプレゲル化させ、増粘した粘着剤組成物を塗工に供しても良い。

支持体や離型紙等への塗工性を確保するためには、ハジキ防止剤や離型性促進剤等の添加物を入れることが有効である。ハジキ防止剤、離型性促進剤としては、シリコーン系、アクリル系、フッソ系等が使用できる。

離型紙に塗布し硬化後、基剤に転写する方法の場合の離型紙としては、シリコーン系、オレフィン系、フッソ系等の離型剤を塗布したものを使用することがで

き、コストや剥離性の確保の面から、オレフィン系や無溶剤シリコーン系の離型 剤の使用が特に好ましい。

熱硬化させる方法は特に限定されないが、その温度は、使用する重合体及び添加される化合物等の種類により異なるが、通常50℃~180℃の範囲内が好ましい。硬化時間は、使用する重合体、添加される化合物、反応温度等により異なるが、通常0.1分~24時間、好ましくは1分~10時間、さらに好ましくは1分~1時間の範囲内である。

本発明の粘着剤組成物は硬化速度が速く、ライン生産にも好適である。また、 製造時溶剤を用いず、粘着付与樹脂等の熱可塑性成分を全く含まなくとも良 好な粘着特性を発現するので、衛生的であり、粘着特性の温度依存性や剥離 速度依存性が小さく粘着特性が安定している。

本発明の粘着剤組成物は、事務一般用、PPフィルム接着用、再剥離用、一般包装用、電気用、固定用の各種粘着製品用途に使用可能である。本発明の粘着剤組成物を用いた粘着製品は、包装用粘着テープ、事務用粘着テープ、塗装マスキング用テープ、電気絶縁用粘着テープ、結束用粘着テープ、保護用粘着テープ、識別・装飾用粘着テープ及びシート、両面粘着テープ、電磁波障害対策フィルム及びテープ、再剥離フィルム及びテープ、化粧板フィルム、半導体チップ搬送用テープ、マーキングフィルム、深絞り加工用保護フィルム、ガラス飛散防止フィルム、発泡粘着テープ、防水・止水テープ、防食用粘着テープ、表面保護用粘着テープ、ダイシング用粘着テープ、バックグラインド用粘着テープ、印刷用粘着シート、粘着ラベル等に使用できる。

上記の粘着製品化に際しては、これら用途に合わせて、電磁波吸収材料、光吸収剤、発泡成分等を添加することができる。

実施例

5

10

15

20

25 次に実施例により本発明の組成物を具体的に説明するが、本発明はこれら の実施例のみに限定されるものではない。

(製造例1)

特開平5-117521号公報、比較合成例1の方法に準じて苛性アルカリを触媒に用いて重合した数平均分子量が3,000のオキシプロピレン重合体グリコールとアルカリとジハロメタンを反応させ分子鎖延長反応させ、塩化アリルにより末端をアリル基に変換した後、脱塩精製することで、GPCによる数平均分子量13,800の1分子中に概ね2個のアリル末端を有するポリオキシアルキレン系重合体(A-1)を得た。得られたアリル末端を有するポリオキシアルキレン系重合体のアリル末端基量は0.24mmol/gであった。

(製造例2)

5

10 複合金属シアン化物錯体触媒(亜鉛ヘキサシアノコバルテート)を用いて苛性アルカリを触媒に用いて重合した数平均分子量が3,000のオキシプロピレン重合体グリコールを開始剤としてプロピレンオキシドを重合して得られたオキシプロピレン重合体を用い、特開平5-117521号公報の合成例1の方法に準じて、数平均分子量28,000を得たのち、ナトリウムメチラートの28%メタノール溶液と塩化アリルを使用して末端をアリル基に変換した後、脱塩精製することで、1分子中に概ね2個のアリル末端を有するポリオキシアルキレン系重合体(A-2)を得た。得られたアリル末端を有するポリオキシアルキレン系重合体のアリル末端基量は0.12mmol/gであった。

(製造例3)

20 (一Si-O-)繰り返しユニットを平均して5個もつメチルハイドロジェンシリコーンに白金触媒存在下全ヒドロシリル基量の0.6当量の α —メチルスチレンを添加し、1分子中に平均2個のヒドロシリル基を有する化合物 (B-1)を得た。この化合物のSi-H基含有量は2.5mmol/gであった。

(製造例4)

25 (一Si-O-)繰り返しユニットを平均して5個もつメチルハイドロジェンシリコーンに白金触媒存在下全ヒドロシリル基量の0.4当量の αーメチルスチレンを添加し、1分子中に平均3個のヒドロシリル基を有する化合物(B-2)を得た。この化合物のSi-H基含有量は4.1mmol/gであった。

(製造例5)

(-Si-O-)繰り返しユニットを平均して5個もつメチルハイドロジェンシリコーンに白金触媒存在下全ヒドロシリル基量の0.5当量の α -メチルスチレンを添加し、1分子中に平均2.5個のヒドロシリル基を有する化合物 (B-3)を得た。この化合物のSi-H基含有量は3.2mmol/gであった。

(製造例6)

5

10

15

(-Si-O-)繰り返しユニットを平均して10個もつメチルハイドロジェンシリコーンに白金触媒存在下全ヒドロシリル基量の0.5当量の $\alpha-$ メチルスチレンを添加し、1分子中に平均5個のヒドロシリル基を有する化合物 (B-4)を得た。この化合物のSi-H基含有量は4.2mmol/gであった。

(製造例7)

(一Si-O-)繰り返しユニットを平均して10個もつメチルハイドロジェンシリコーンに白金触媒存在下全ヒドロシリル基量の0.2当量の α —メチルスチレンを添加し、1分子中に平均8個のヒドロシリル基を有する化合物 (B-5)を得た。この化合物のSi-H基含有量は8.0mmol/gであった。

(実施例1から6)および(比較例1から8)

製造例1から2で得たアリル基末端ポリオキシアルキレン系重合体(A-1、A-2)と、(B)成分としてヒドロシリル化合物(B-1)、(B-2)、(B-3)、(B-4)、(B-5)、ヒンダードフェノール系酸化防止剤(チバガイギー社製イルガノックス1010)、及び白金ビニルシロキサン(3%白金イソプロパノール溶液)、マレイン酸ジメチルを表1に示す配合量に従って計量した。

	実施例1 実施0	実施例2	実施例3	実施例4	実施例5	列2 実施例3 実施例4 実施例5 実施例6 比較例1 比較例2 比較例3 比較例4 比較例5 比較例6	比較例1	比較例2	比較例3	比較例4	比較例5	比較例6
A-1	100g	100g					100g	100g				
A-2			100g	100g	100g	100g			100g	100g	100g	100g
B-1	6.2g	7.2g	2.9g	3.4g								
B-2					1.1g							
B-3						1.8g						
B-4							2.9g	3.5g	1.1g	1.4g		
B-5											0.6g	0.7g
白金ピニルシロキサン	100π	1001	100 tm 1	1001	1001	100 th	100 μ Ι	100 μ1	100μ	100 μ Ι	100 μ Ι	100 μ Ι
マレイン酸ジメチル	1 π 02	1 70 7	1π02	20 μ I	I π 02	1 7 0 2	1 π 02	1 π 0 Ζ	1π02	20 μ1	20 μι	20μ1
アリル末端に体する ヒドロシリル基のモル量	9.0	0.7	9.0	0.7	0.4	0.5	0.5	9:0	0.4	0.5	0.4	0.5

室温下でロールコーターを用い、厚さ38μmのポリエステルフィルム上に、粘着 剤組成物を幅8cm、厚さ75μmになるように塗工し、130℃で3分間加熱することで硬化させ、硬化性、粘着力、保持性を測定した。粘着力は、上記作製した 粘着フィルムを20mm幅の短冊状にカットし、表面を280番のサンドペーパーで 研磨した25mm幅のステンレス板SUS304被着体に貼り、60分放置後に23℃で300mm/minの速度で180度剥離試験を行ない、剥離に要する力を 測定した。硬化性は粘着力測定時に剥離したステンレス板に未硬化のポリマーが付着するかどうかで確認した。粘着力と硬化性の結果を表2に示す。保持性は、上記作製した粘着フィルムを20mm幅の短冊状にカットし、表面を280番のサンドペーパーで研磨したステンレス板SUS304被着体に貼りあわせ、それを垂直に立てて上端を固定した後、粘着フィルムの一端を折り曲げ、その先に一定 加重の錘をぶら下げて、60分間に剥離した距離を測定した。但し、60分以内に60mm以上剥離したものに関しては60mm剥離するのに要した時間を測定した。結果を表3に示す。

15 表 2

5

10

	粘着力 [N/20mm]	硬化性
実施例1	2.1	付着なし
実施例2	1.5	付着なし
実施例3	3.0	付着なし
実施例4	1.6	付着なし
実施例5	2.1	付着なし
実施例6	1.8	付着なし
比較例1	0.5	付着なし
比較例2	0.4	付着なし
比較例3	0.8	付着なし
比較例4	0.6	付着なし
比較例5	0.7	付着なし
比較例6	0.6	付着なし

表3

	錘の重さ	60分間 剥離距離	60mm 剥離時間
実施例1		0mm	_
実施例2	2	0mm	
比較例1	3g	_	200秒
比較例2		_	120秒
実施例3		0mm	_
実施例4		10mm	_
実施例5	8g	30mm	_
実施例6		0mm	_
比較例3		_	240秒
比較例4			120秒
比較例5		_	240秒
比較例6			90秒

実施例1~6に示されるように、(B)成分の1分子中のヒドロシリル基量が1から3個有する粘着剤組成物は、比較例1から7に示されるように(B)成分の1分子中のヒドロシリル基量を多く含有する粘着剤組成物に比べ、良好な粘着特性を有した。

5

請求の範囲

1.(A)1分子中に少なくとも1個のアルケニル基を有するポリオキシアルキレン重合体、(B)1分子中に平均1から3個のヒドロシリル基を有する化合物、(C)ヒドロシリル化触媒を必須成分としてなる粘着剤組成物。

5 2. 上記化合物(B)の平均的な構造式が下記式(I)で示される請求項1に記載 の粘着剤

組成物。

20

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ H_3C-Si-O & Si-O \\ CH_3 & H \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ Si-O \\ CH_2 \\ CHCH_3 \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ Si-CH_3 \\ CHCH_3 \end{array}$$

 $(1 \le m \le 3, 1 \le n \le 8)$

- 10 3. 上記化合物(B)が1分子中に平均1.8から2.8個のビドロシリル基を有する 数平均分子量400~3000の化合物である請求項1または2に記載の粘着剤組 成物。
 - 4. 上記化合物(B)のヒドロシリル基量]/[(A)成分中の全アルケニル基量]が0. 4から0. 8である請求項1~3のいずれかに記載の粘着剤組成物。
- 15 5. 上記(A)のアルケニル基を有するポリオキシアルキレン重合体の数平均分子量が6,000から50,000である請求項1~4のいずれかに記載の粘着剤組成物。
 - 6. 上記 (A)のポリオキシアルキレン重合体が一分子あたり平均1~2個のアルケニル基を有するポリオキシアルキレン重合体である請求項1~5のいずれかに記載の粘着剤組成物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

		PC1/JP	2004/014145
A. CLASSIFIC	ATION OF SUBJECT MATTER 7 C09J171/02//C09J183/05		
According to Int	ternational Patent Classification (IPC) or to both natio	nal classification and IPC	
B. FIELDS SEA			
Minimum docum	mentation searched (classification system followed by 67 C09J1/00-201/10, C08L1/00-1	classification symbols) 01/14	
Documentation s	searched other than minimum documentation to the ex	tent that such documents are included in the	he fields correhed
Kokai J	itsuyo Shinan Koho 1971-2004 J	Poroku Jitsuyo Shinan Koho Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1994-2004 1996-2004
Electronic data b	pase consulted during the international search (name of DIALOG)	f data base and, where practicable, search t	terms used)
C. DOCUMENT	TS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where a		Relevant to claim No.
x	JP 2000-302981 A (Kaneka Co 31 October, 2000 (31.10.00), Claims; Par. Nos. [0044], [0 examples (Family: none)	_	1-6
P,A	JP 2003-292926 A (Kaneka Co 15 October, 2003 (15.10.03), Claims; examples (Family: none)	rp.),	1-6
A	JP 07-300555 A (Kaneka Corp 14 November, 1995 (14.11.95) Full text (Family: none)	.),	1-6
X Further doc	uments are listed in the continuation of Box C.		
	gories of cited documents:	See patent family annex.	
"A" document de to be of parti	efining the general state of the art which is not considered cular relevance ation or patent but published on or after the international	 Table 1 ater document published after the integrated and not in conflict with the application the principle or theory underlying the integrated according to the conflict with the application of the conflict and the integrated are in the integrated at the integrated and integrated are integrated as a conflict and integrated are integrated as a conflict and integrated after the int	cation but cited to understand invention
cited to esta	hich may throw doubts on priority claim(s) or which is blish the publication date of another citation or other n (as specified)	considered novel or cannot be consistent when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the	idered to involve an inventive claimed invention cannot be
"O" document ref document put the priority de	ferring to an oral disclosure, use, exhibition or other means blished prior to the international filing date but later than ate claimed	considered to involve an inventive combined with one or more other such being obvious to a person skilled in the "&" document member of the same patent	step when the document is documents, such combination e art
Date of the actual 17 Dece	completion of the international search amber, 2004 (17.12.04)	Date of mailing of the international sear 11 January, 2005 (rch report 11 . 01 . 05)
	gaddress of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer	
Facsimile No. orm PCT/ISA/210	(second sheet) (January 2004)	Telephone No.	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/014145

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
A	JP 04-145188 A (Kaneka Corp.), 19 May, 1992 (19.05.92), Full text (Family: none)	1-6
A	JP 60-055056 A (Shin-Etsu Chemical Co., Ltd.), 29 March, 1985 (29.03.85), Full text (Family: none)	1-6

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C09J171/02 // C09J183/05

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. C1' C09J1/00-201/10, C08L1/00-101/14

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1926-1996年

日本国公開実用新案公報 1971-2004年

日本国登録実用新案公報 1994-2004年

日本国実用新案登録公報 1996-2004年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

WPI/L (DIALOG)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X .	JP 2000-302981 A (鐘淵化学工業株式会社) 2000.10.31,特許請求の範囲,【0044】, 【0049】,【0062】,【実施例】欄(ファミリーなし)	16
PA	JP 2003-292926 A (鐘淵化学工業株式会社) 2003.10.15,特許請求の範囲,【実施例】欄(ファミリ ーなし)	1 — 6
A	JP 07-300555 A (鐘淵化学工業株式会社) 1995.11.14, 文献全体 (ファミリーなし)	1-6

× C欄の続きにも文献が列挙されている。

パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

特許庁審査官(権限のある職員)

国際調査を完了した日

17. 12. 2004

国際調査報告の発送日

11. 1. 2005

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP)

中村 浩

4 V

9732

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

(NAKAMURA, Hiroshi)

電話番号 03-3581-1101 内線 3481

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP 04-145188 A (鐘淵化学工業株式会社) 1992.05.19, 文献全体 (ファミリーなし)	1-6
A	JP 60-055056 A (信越化学工業株式会社) 1985.03.29, 文献全体(ファミリーなし)	1-6
		-
	·	